POLYTHIOL COMPOUND AND RESIN AND LENS PRODUCED BY **USING THE COMPOUND**

Patent Number:

JP6256342

Publication date:

1994-09-13

Inventor(s):

KOBAYASHI SEIICHI; others: 02

Applicant(s):

MITSUI TOATSU CHEM INC

Requested Patent:

JP6256342

Application Number: JP19930044958 19930305

Priority Number(s):

IPC Classification:

C07D339/08; C08G18/38; C08G18/72; G02B1/04

EC Classification:

Equivalents:

JP3205115B2

Abstract

PURPOSE:To obtain a new polythiol compound useful as a raw material for a sulfur-containing urethane resin which is a material for a plastic lens having high refractive index and excellent heat-resistance. CONSTITUTION:2,5-Bis(mercaptomethyl)-2,5-dimethyl-1,4-dithiane of the formula. The compound can be produced by reacting a 2,5-bis(halogenomethyl)-2,5- dimethyl-1,4-dithiane (a halogen compound) with a thiol compound selected from thiourea, potassium thiolacetate, sodium thiocyanate, sodium hydrosulfide and sodium trithiocarbonate and hydrolyzing the reactional product with an acid or an alkali. A new sulfur-containing urethane resin giving a plastic lens having excellent heat-resistance and high refractive index is produced by reacting a polythiol compound component containing the compound of the formula with a component containing at least one kind of compound selected from a polyiso(thio) cyanate compound and an isothiocyanate compound having isocyanato group.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-256342

(43)公開日 平成6年(1994)9月13日

(51)Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
C 0 7 D 339/08				
C 0 8 G 18/38	NDQ	8620-4 J		
18/72	NFP	8620-4 J		
G 0 2 B 1/04		8807-2K		
			審査請求	未請求 請求項の数3 OL (全 7 頁)
(21)出願番号	特顯平5-44958		(71)出願人	000003126 三井東圧化学株式会社
(22)出顧日	平成5年(1993)3月5日			東京都千代田区霞が関三丁目 2番 5号
			(72)発明者	小林 誠一 神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 三井 東圧化学株式会社内

(72)発明者 金村 芳信
神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 三井東圧化学株式会社内
(72)発明者 笹川 勝好

神奈川県横浜市栄区笠間町1190番地 三井 東圧化学株式会社内

(54)【発明の名称】 ポリチオール化合物およびそれを用いた樹脂ならびに

レンズ

(57)【要約】

【構成】 2,5-ビス(メルカプトメチル)-2,5-ジメチル-1,4-ジチアン、これを含むポリチオール化合物成分(イ)と、ポリイソシアナート化合物、ポリイソチオシアナート化合物、イソシアナート基を有するイソチオシアナート化合物から選ばれた少なくとも一種の化合物を含む成分(ロ)を反応させて得られる樹脂ならびにレンズ。

【効果】 無色透明で、高屈折率、低分散、軽量であり、耐候性、耐衝撃性、耐熱性に優れた含硫ウレタン樹脂及びレンズを提供する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 式(1) (化1) で表される2, 5-ビス(メルカプトメチル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチアン。

【化1】

$$HS-H2C S CH2-SH (1)$$

$$H3C S CH2-SH (1)$$

【請求項2】 2,5ービス(メルカプトメチル)ー2,5ージメチルー1,4ージチアンを含むポリチオール化合物成分(イ)と、ポリイソシアナート化合物、ポリイソチオシアナート化合物、イソシアナート基を有するイソチオシアナート化合物から選ばれる少なくとも一種の化合物を含む成分(ロ)を反応させて得られる樹脂。

【請求項3】 請求項2記載の樹脂からなるレンズ。 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、新規なポリチオール化 20 合物およびそれを用いて得られた樹脂ならびにレンズに 関するものである。

[0002]

【従来の技術】プラスチックレンズは、無機レンズに比べ軽量で、割れ難く、染色が可能なため、近年、眼鏡レンズ、カメラレンズ等の光学素子分野で急速に普及してきている。これらの目的に、現在広く用いられている樹脂としては、ジエチレングリコールビス(アリルカーボネート)(以下D.A.C.と称す)をラジカル重合させたものがある。この樹脂は、耐衝撃性に優れていること、軽型であること、染色性に優れていること、切削性および研磨性等の加工性が良好であること等、種々の特徴を有している。しかしながら、屈折率が無機レンズ(na=1.52)に比べ、na=1.50と小さく、ガラスレンズと同等の光学特性を得るためには、レンズの中心厚、コバ厚、および曲率を大きくする必要があり、全体的に肉厚になることが避けられない。このため、より屈折率の高いレンズ用樹脂が望まれている。

【0003】また、高屈折率を与えるレンズ用樹脂の1種として、イソシアナート化合物とジエチレングリコー 40ルなどのヒドロキシ化合物との反応(特開昭 57-136601)、もしくは、テトラブロモビスフェノールAなどのハロゲン原子を含有するヒドロキシ化合物との反応(特開昭58-164615)やジフェニルスルフィド骨格を含有するヒドロキシ化合物との反応(特開昭 60-194401)により得られるポリウレタン系の樹脂等が知られている。しかしながら、これらの公知の樹脂によるレンズは、D.A.C.を用いたレンズよりも屈折率は向上するものの、まだ屈折率の点で不充分であったり、また屈折率を向上させるべく、分子内に多数のハロゲン原子或いは芳香環を有50

する化合物を用いている為に、耐候性が悪い、あるいは 比重が大きいといった欠点を有している。

【0004】また、本発明者らは、高屈折率レンズ用樹 脂として、イソシアナート化合物と硫黄原子を含有する ヒドロキシ化合物との反応(特開昭 60-217229)、さら にはポリチオール化合物との反応(特開昭60-199016、 特開昭62-267316 、特開昭63-46213) より得られるポリ ウレタン系の樹脂等を先に提案した。しかし、この樹脂 によるプラスチックレンズも、屈折率的にはなお高度な ものとは言えず、また染色、コート等後加工段階での耐 熱性に問題があった。さらにまた、本発明者らは、新規 なメルカプト化合物として1,2-ビス[(2-メルカプトエチ ル)チオ]-3-メルカプトプロパンを出願したが(特開 平 2-270859 号)、この化合物はレンズ用として最も一 般に用いられるm-キシリレンジイソシアナートと重合さ せた場合、得られる樹脂の耐熱温度は98℃であり、耐熱 性の更なる改良が望まれていた。即ち、具体的には、プ ラスチックレンズの染色は、通常90~95℃の染色浴 中で行なわれるため、耐熱温度100℃以上のものが望 まれていた。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、耐熱性に優れた高屈折率プラスチックレンズを与える新規な樹脂あるいはその原料となる化合物を提供することである。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、前記の目的を達成すべく、さらに検討を行った結果、本発明のメルカプト化合物、およびそれを用いた樹脂を見出し、本発明に至った。すなわち、本発明は、式(1)(化2)で示される2,5ービス(メルカプトメチル)ー2,5ージメチルー1,4ージチアン、この化合物を含むポリチオール化合物成分(イ)と、ポリイソシアナート化合物、ポリイソチオシアナート化合物、イソシアナート基を有するイソチオシアナート化合物から選ばれた少なくとも一種の化合物を含む成分(ロ)を反応させて得られる樹脂ならびにその樹脂からなるレンズに関するものである。

[0007]

[(£2]

$$HS-H_2C$$

$$H_3C$$

$$S$$

$$CH_3$$

$$CH_2-SH$$

$$(1)$$

本発明のポリチオール化合物は、脂環式スルフィドである1.4-ジチアン環を有することを特徴とする。この1.4-ジチアン環は、このポリチオール化合物を用いた樹脂の屈折率、アッベ数を高めることができ、さらに高耐熱性、優れた機械的物性を与えることができる。1.4-ジチアン環を有するポリチオール化合物については、特開平

3-236386が出願されているが、本発明のポリチオール化合物は、その化合物に較べて、より高い耐熱性を得ることができる。これは本発明のポリチオール化合物は、1,4-ジチアン環の2位及び5位にメチル基を持つため、その結果四級炭素の数が増加し、より高い耐熱性を与えるためと推測される。

【0008】本発明の2、5ービス(メルカプトメチ ル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチアンは、ハロゲ ン化物である2、5-ビス(ハロゲノメチル)-2、5 ージメチルー1, 4ージチアンを、チオ尿素、チオール 酢酸カリウム、チオシアン酸ナトリウム、水硫化ナトリ ウム、トリチオ炭酸ナトリウムから選ばれるチオール化 剤と反応させた後、酸、またはアルカリで加水分解する ことにより得られる。2,5-ビス(ハロゲノメチル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチアンは、まず、硫化 ナトリウムと硫黄、あるいは水硫化ナトリウムと硫黄か ら二硫化二ナトリウムを得、これとメタリルクロライド を反応させメタリルジスルフィドとし、次いで、これを 環化二量化して得ることができる。例えば、2,5-ビ ス(クロロメチル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチ 20 アンの場合には、ジャーナル・オブ・オルガニック・ケ ミストリー(The Journal of Organic Chemistry) 34(1 1),3389-3391,(1969)に示されているように、メチレ ンクロライド中で、炭酸カルシウムの存在下、ジメタリー ルジスルフィドにスルフリルクロライドを-20℃で滴 下、さらに-15℃で6時間反応させて得ることができ る。また、2,5ービス(プロモメチル)-2,5ージ メチルー1, 4ージチアンの場合には、メチレンクロラ イド中で、ジメタリルジスルフィドに臭素を一78℃で 滴下、さらに-20℃で8時間反応させた後に溶媒を留 30 去して得ることができる。

【0009】本発明の1、4ージチアン化合物は、前記 のハロゲン化物に、チオ尿素、チオール酢酸カリウム、 チオシアン酸ナトリウム、水硫化ナトリウム、トリチオ 炭酸ナトリウム等を反応させた後、酸、またはアルカリ 加水分解して得ることができる。この反応の反応溶媒と しては、アルコール、水などの極性溶媒や、DMF、D MI、DMSOなどの非プロトン性極性溶媒を用いる。 例えば、チオ尿素を用いる場合には、2、5-ビス(ク ロロメチル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチアン1 モルに対して、チオ尿素を2モル以上用い、アルコール 中で還流下、1~6時間反応させた後、沈澱物を濾別、 洗浄、乾燥してチウロニウム塩を得る。これを、アルコ ール、または水に分散させ、アルカリ加水分解した後、 酸で酸性にして、ベンゼン、トルエンなどの有機溶媒で 抽出後、必要に応じて、アルカリ洗浄、水洗等の一般的 手法を施した後、有機溶媒を留去して得ることができ る。アルカリ加水分解では、トリエチルアミン、ピリジ ン等の有機塩基や、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム 等の無機塩基や、アンモニア等を用いる。この時の反応 50 温度は、用いる塩基によって適宜決められるが、40~ 120℃が好ましい。

【0010】本発明に於いて原料として用いるポリイソ シアナート化合物としては、例えば、エチレンジイソシ アナート、トリメチレンジイソシアナート、テトラメチ レンジイソシアナート、ヘキサメチレンジイソシアナー ト、オクタメチレンジイソシアナート、ノナメチレンジ イソシアナート、2,2 -ジメチルペンタンジイソシアナ ート、2,2,4-トリメチルヘキサンジイソシアナート、デ カメチレンジイソシアナート、ブテンジイソシアナー ト、1,3-ブタジエン-1,4 -ジイソシアナート、2,4,4-ト リメチルヘキサメチレンジイソシアナート、1,6,11-ウ ンデカトリイソシアナート、1,3,6-ヘキサメチレントリ イソシアナート、1,8-ジイソシアナート-4-イソシアナ ートメチルオクタン、2.5.7-トリメチル-1.8-ジイソシ アナート-5ーイソシアナートメチルオクタン、ビス(イ ソシアナートエチル) カーボネート、ビス (イソシアナ ートエチル) エーテル、1.4-ブチレングリコールジプロ ピルエーテルーω, ω'ージイソシアナート、リジンジ イソシアナートメチルエステル、リジントリイソシアナ ート、2-イソシアナートエチル -2.6-ジイソシアナート ヘキサノエート、2-イソシアナートプロピル-2.6- ジイ ソシアナートヘキサノエート、キシリレンジイソシアナ ート、ビス (イソシアナートエチル) ベンゼン、ビス (イソシアナートプロピル) ベンゼン、 α , α , α α -テトラメチルキシリレンジイソシアナート、ビス (イソシアナートブチル) ベンゼン、ビス (イソシアナ ートメチル)ナフタリン、ビス(イソシアナートメチ ル) ジフェニルエーテル、ビス (イソシアナートエチ ル) フタレート、メシチリレントリイソシアナート、2, 6-ジ(イソシアナートメチル)フラン、等の脂肪族ポリ イソシアナート、

【0011】イソホロンジイソシアナート、ビス(イソ シアナートメチル) シクロヘキサン、ジシクロヘキシル メタンジイソシアナート、シクロヘキサンジイソシアナ ート、メチルシクロヘキサンジイソシアナート、ジシク ロヘキシルジメチルメタンジイソシアナート、2,2 ージ メチルジシクロヘキシルメタンジイソシアナート、ビス (4-イソシアナート-n- ブチリデン) ペンタエリスリト ール、ダイマ酸ジイソシアナート、2-イソシアナートメ チル-3- (3-イソシアナートプロピル)-5-イソシアナー トメチルービシクロ[2,2,1]-ヘプタン、2-イソシアナー トメチル-3-(3-イソシアナートプロピル)-6-イソシア ナートメチルービシクロ-[2,2,1]-ヘプタン、2-イソシ アナートメチル -2- (3-イソシアナートプロピル)-5-イ ソシアナートメチルービシクロ-[2,2,1]ーヘプタン、2-イソシアナートメチル-2-(3-イソシアナートプロピル) -6- イソシアナートメチルービシクロ-[2,2,1]ーヘプタ ン、2-イソシアナートメチル-3-(3-イソシアナートプロ ピル) -5-(2-イソシアナートエチル) ービシクロ-[2,2,

1]ーヘプタン、2-イソシアナートメチル-3-(3-イソシアナートプロピル)-6-(2-イソシアナートエチル)ービシクロ-[2,2,1]ーヘプタン、2-イソシアナートメチル-2-(3-イソシアナートプロピル)-5-(2-イソシアナートエチル)ービシクロ-[2,2,1]ーヘプタン、2-イソシアナートメチル-2-(3-イソシアナートプロピル)-6-(2-イソシアナートエチル)ービシクロ-[2,2,1]ーヘプタン等の脂環族ポリイソシアナート、

【0012】フェニレンジイソシアナート、トリレンジ イソシアナート、エチルフェニレンジイソシアナート、 イソプロピルフェニレンジイソシアナート、ジメチルフ ェニレンジイソシアナート、ジエチルフェニレンジイソ シアナート、ジイソプロピルフェニレンジイソシアナー ト、トリメチルベンゼントリイソシアナート、ベンゼン トリイソシアナート、ナフタリンジイソシアナート、メ チルナフタレンジイソシアナート、ビフェニルジイソシ アナート、トルイジンジイソシアナート、 4,4 -ジフェ ニルメタンジイソシアナート、3.3 ージメチルジフェニ ルメタン-4,4 -ジイソシアナート、ビベンジル 4,4 -ジ イソシアナート、ビス (イソシアナートフェニル) エチ 20 レン、3,3 ージメトキシビフェニル-4,4 -ジイソシアナ ート、トリフェニルメタントリイソシアナート、ポリメ リックMDI、ナフタリントリイソシアナート、ジフェ ニルメタン-2,4,4 -トリイソシアナート、3-メチルジフ ェニルメタン-4,6,4 -トリイソシアナート、4-メチルー ジフェニルメタンー 3,5,2 ,4 ,6 -ペンタイソシアナー ト、フェニルイソシアナートメチルイソシアナート、フ ェニルイソシアナートエチルイソシアナート、テトラヒ ドロナフチレンジイソシアナート、ヘキサヒドロベンゼ ンジイソシアナート、ヘキサヒドロジフェニルメタン-4.4 -ジイソシアナート、ジフェニルエーテルジイソシ アナート、エチレングリコールジフェニルエーテルジイ ソシアナート、1,3-プロピレングリコールジフェニルエ ーテルジイソシアナート、ベンゾフェノンジイソシアナ ート、ジエチレングリコールジフェニルエーテルジイソ シアナート、ジベンゾフランジイソシアナート、カルバ ゾールジイソシアナート、エチルカルバゾールジイソシ アナート、ジクロロカルバゾールジイソシアナート、等 の芳香族ポリイソシアナートチオジエチルジイソシアナ ート、チオジプロピルジイソシアナート、チオジヘキシ 40 ルジイソシアナート、ジメチルスルフォンジイソシアナ ート、ジチオジメチルジイソシアナート、ジチオジエチ ルジイソシアナート、ジチオジプロピルジイソシアナー ト等の含硫脂肪族イソシアナート、ジフェニルスルフィ ド-2.4 -ジイソシアナート、ジフェニルスルフィド-4. 4 -ジイソシアナート、3,3 ージメトキシ-4,4 -ジイソ シアナートジベンジルチオエーテル、ビス (4-イソシア ナートメチルベンゼン)スルフィド、4.4 ーメトキシベ ンゼンチオエチレングリコール-3,3 -ジイソシアナート などの芳香族スルフィド系イソシアナート、ジフェニル 50

ジスルフィド-4,4 -ジイソシアナート、2,2 ージメチル ジフェニルジスルフィド-5.5 -ジイソシアナート、3.3 ージメチルジフェニルジスルフィドー5,5 ージイソシア ナート、3,3 ージメチルジフェニルジスルフィド -6,6 ージイソシアナート、4.4 ージメチルジフェニルジスル フィドー5,5 ージイソシアナート、3,3 ージメトキシジ フェニルジスルフィドー4.4 ージイソシアナート、4.4 ージメトキシジフェニルジスルフィド-3,3 -ジイソシア ナートなどの芳香族ジスルフィド系イソシアナート、 【0013】ジフェニルスルホン-4,4-ジイソシアナー ト、ジフェニルスルホン-3,3 -ジイソシアナート、ベン ジディンスルホン-4.4 -ジイソシアナート、ジフェニル メタンスルホン-4.4 -ジイソシアナート、4-メチルジフ ェニルスルホン -2,4 ージイソシアナート、4,4 ージメ トキシジフェニルスルホン -3,3 ージイソシアナート、 3.3 ージメトキシ-4.4 -ジイソシアナートジベンジルス ルホン、4,4 -ジメチルジフェニルスルホン-3,3 -ジイ ソシアナート、4.4 ージ tert-ブチルジフェニルスルホ ン-3,3 -ジイソシアナート、4,4 ーメトキシベンゼンエ チレンジスルホン-3,3 -ジイソシアナート、4,4 ージク ロロジフェニルスルホン-3,3 -ジイソシアナートなどの 芳香族スルホン系イソシアナート、4-メチル -3-イソシ アナートベンゼンスルホニル-4 -イソシアナートフェノ ールエステル、4-メトキシ-3-イソシアナートベンゼン スルホニル-4 -イソシアナートフェノールエステルなど のスルホン酸エステル系イソシアナート、4-メチル-3-イソシアナートベンゼンスルホニルアニリドー3 ーメチ ル-4 -イソシアナート、ジベンゼンスルホニル - エチレ ンジアミン-4,4 -ジイソシアナート、4.4 -メトキシベ ンゼンスルホニル - エチレンジアミン-3,3 -ジイソシア ナート、4-メチル-3-イソシアナートベンゼンスルホニ ルアニリド-4-メチル-3 -イソシアナートなどの芳香族 スルホン酸アミド、チオフェン-2,5-ジイソシアナート 等の含硫複素環化合物、1.4ージチアン-2.5ージイソシ アナートなどが挙げられる。またこれらの塩素置換体、 臭素置換体等のハロゲン置換体、アルキル置換体、アル

【0014】本発明に於いて原料として用いられるポリイソチオシアナート化合物は、一分子中に-NCS基を2つ以上含有する化合物であり、さらにイソチオシアナート基の他に硫黄原子を含有していてもよい。具体的には、例えば、1.2-ジイソチオシアナートエタン、1.3-ジイソチオシアナートプロパン、1.4-ジイソチオシアナートブタン、1.6-ジイソチオシアナートへキサン、p-フェニレンジイソプロピリデンジイソチオシアナート等の脂肪族イソチオシアナート、シクロへキサンジイソチオシアナート等の脂環族イソチオシアナート、1.2-ジイソチオシ

コキシ置換体、ニトロ置換体や、多価アルコールとのプ

レポリマー型変性体、カルボジイミド変性体、ウレア変

性体、ビウレット変性体、ダイマー化あるいはトリマー

化反応生成物等もまた使用できる。

8

アナートベンゼン、1,3-ジイソチオシアナートベンゼ ン、1.4-ジイソチオシアナートベンゼン、2.4-ジイソチ オシアナートトルエン、2,5-ジイソチオシアナート -m-キシレン、4,4 ージイソチオシアナート-1,1 -ビフェニ ル、1.1 ーメチレンビス(4-イソチオシアナートベンゼ ン)、1,1 ーメチレンビス(4-イソチオシアナート-2-メチルベンゼン)、1,1 ーメチレンビス(4-イソチオシ アナート-3ーメチルベンゼン)、1.1 - (1.2-エタンジ イル) ビス(4-イソチオシアナートベンゼン)、4,4 ー ジイソチオシアナートベンゾフェノン、4,4 ージイソチ オシアナート -3.3 ージメチルベンゾフェノン、ベンズ アニリド-3,4 - ジイソチオシアナート、ジフェニルエ ーテル-4.4 -ジイソチオシアナート、ジフェニルアミン -4.4 -ジイソチオシアナート等の芳香族イソチオシアナ ート、2.4.6ートリイソチオシアナート-1.3.5ートリア ジン等の複素環含有イソチオシアナート、さらには、ヘ キサンジオイルジイソチオシアナート、ノナンジオイル ジイソチオシアナート、カルボニックジイソチオシアナ ート、1,3-ベンゼンジカルボニルジイソチオシアナー ト、1,4-ベンゼンジカルボニルジイソチオシアナート、 (2,2 -ビピリジン) -4,4 -ジカルボニルジイソチオシア ナート等のカルボニルイソチオシアナート等が挙げられ

【0015】本発明に於いて原料として用いるイソチオ シアナート基の他に1つ以上の硫黄原子を含有する2官 能以上のポリイソチオシアナートとしては、例えば、チ オビス(3-イソチオシアナートプロパン)、チオビス (2-イソチオシアナートエタン)、ジチオビス(2-イソ チオシアナートエタン) などの含硫脂肪族イソチオシア ナート、1-イソチオシアナート-4-(2- イソチオシアナ ート)スルホニル]ベンゼン、チオビス(4-イソチオシ アナートベンゼン)、スルホニルビス(4-イソチオシア ナートベンゼン)、スルフィニルビス(4-イソチオシア ナートベンゼン)、ジチオビス(4-イソチオシアナート ベンゼン)、4-イソチオシアナート-1- [(4-イソチ オシアナートフェニル)スルホニル]-2-メトキシ-ベ ンゼン、4-メチル-3- イソチオシアナートベンゼンスル ホニル-4 -イソチオシアナートフェニルエステル、4-メ チル-3ーイソチオシアナートベンゼンスルホニルアニリ ドー3 -メチル-4 -イソチオシアナートなどの含硫芳香 族イソチオシアナート、チオフェノン-2,5-ジイソチオ シアナート、1,4-ジチアン-2,5-ジイソチオシアナート などの含硫複素環化合物等が挙げられる。さらにこれら のポリイソチオシアナートの塩素置換体、臭素置換体等 のハロゲン置換体、アルキル置換体、アルコキシ置換 体、ニトロ置換体や、多価アルコールとのプレポリマー 型変性体、カルボジイミド変性体、ウレア変性体、ビウ レット変性体、ダイマー化あるいはトリマー化反応生成 物等もまた使用できる。

【0016】本発明に於いて原料として用いるイソシア 50

ナート基を有するイソチオシアナート化合物としては、 例えば、1-イソシアナート-3-イソチオシアナートプロ パン、1-イソシアナート-5-イソチオシアナートペンタ ン、1-イソシアナート-6-イソチオシアナートヘキサ ン、イソチオシアナートカルボニルイソシアナート、1-イソシアナート-4-イソチオシアナートシクロヘキサン などの脂肪族あるいは脂環族化合物、1-イソシアナート -4-イソチオシアナートベンゼン、4-メチルー3-イソ シアナート-1ーイソチオシアナートベンゼンなどの芳香 族化合物、2-イソシアナート-4,6-ジイソチオシアナー ト-1,3,5ートリアジンなどの複素環式化合物、さらには 4-イソシアナート-4 -イソチオシアナートジフェニルス ルフィド、2-イソシアナート-2 -イソチオシアナートジ エチルジスルフィド等のイソチオシアナート基以外にも 硫黄原子を含有する化合物等が挙げられる。さらにこれ ら化合物の塩素置換体、臭素置換体等のハロゲン置換 体、アルキル置換体、アルコキシ置換体、ニトロ置換 体、多価アルコールとのプレポリマー型変性体、カルボ ジイミド変性体、ウレア変性体、ビウレット変性体、ダ イマー化あるいはトリマー化反応生成物等もまた使用で きる。これらの化合物は、それぞれ単独で用いても、ま た二種類以上を混合して用いてもよい。

【0017】 これらイソシアナートまたはイソチオシア ナート化合物と式(1)で表される1、4ージチアン化 合物を含むポリチオール化合物との使用割合は、(NCO+N CS)/SH(官能基) モル比が通常 0.5~ 3.0の範囲内、好 ましくは 0.5~ 1.5の範囲内である。本発明で用いるポ リチオール化合物は、式(1)で表される1、4ージチ アン化合物単独でも、また、1, 4-ジチアン化合物と 他の公知のチオール化合物との混合物でもよい。本発明 は、式(1)で表される1,4-ジチアン化合物を用い ることにより、耐熱性に優れた樹脂を得ることを可能に するものである。本発明において、式(1)で表される 1, 4 ージチアン化合物の使用量は、使用する原料モノ マーの種類や、必要とされる耐熱性の程度により、適宜 決められるが、好ましくは、全メルカプト化合物の5モ ル%以上、さらに好ましくは、20モル%以上である。 【0018】本発明の樹脂は、通常、注型重合により得 られる。具体的には、イソシアナートまたはイソチオシ アナート化合物と式(1)で表される1.4ージチアン 化合物を含むポリチオール化合物とを混合し、この混合 液を必要に応じ適当な方法で脱泡を行なった後、モール ド中に注入し、通常、低温から高温に徐々に昇温しなが ら重合させる。重合温度及び重合時間は、モノマーの組 成、添加剤の種類、量によっても異なるが、一般的には 20℃程度から開始し、120 ℃程度まで8~2 4時間で昇 温する。この際、重合後の離型性を容易にするため、モ ールドに公知の離型処理を施しても差し支えない。ま た、目的に応じて、公知の成形法におけると同様に、内 部離型剤、鎖延長剤、架橋剤、光安定剤、紫外線吸収

剤、酸化防止剤、油溶染料、充填剤などの種々の物質を添加してもよい。さらに、所望の反応速度に調整するために、ポリウレタンの製造において用いられる公知の反応触媒を適宜に添加することもできる。

【0019】本発明の樹脂は、チオカルバミン酸S-ア ルキルエステル系樹脂又はジチオウレタン系樹脂を素材 とするものであり、イソシアナート基とメルカプト基に よるチオカルバミン酸S-アルキルエステル結合又はイ ソチオシアナート基とメルカプト基によるジチオウレタ ン結合を主体とするが、目的によっては、それ以外にア ロハネート結合、ウレヤ結合、チオウレヤ結合、ビウレ ット結合等を含有しても、勿論差し支えない。たとえ ば、チオカルバミン酸Sーアルキルエステル結合に、さ らにイソシアナート基を反応させたり、ジチオウレタン 結合にさらにイソチオシアナート基を反応させて架橋密 度を増大させることは好ましい結果を与える場合が多 い。この場合には反応温度を少なくとも 100℃以上に高 くし、イソシアナート成分又はイソチオシアナート成分 を多く使用する。あるいはまた、アミン等を一部併用 し、ウレヤ結合、ビウレット結合を利用することもでき る。このようにイソシアナート化合物又はイソチオシア ナート化合物と反応するメルカプト化合物以外のものを 使用する場合には、特に着色の点に留意する必要があ る。このようにして得られる本発明の含硫ウレタン系樹 脂は、モノマー取り扱い時の硫黄臭による不快感や、後 加工時の硫黄臭による不快感が無く、物性的には極めて 低分散、高屈折率、耐熱性に優れ、かつ無色透明であ り、軽量で、耐候性、耐衝撃性等に優れた特徴を有して おり、眼鏡レンズ、カメラレンズ等の光学素子材料やグ レージング材料、塗料、接着剤の材料として好適であ

元素分析 (C8 H16 S4 として)

 上
 C

 計算値
 39.96%

 測定値
 39.72%

¹H-NMR (CDCl₃) δ =1.27 (s, 3H), 1.44 (t, 1H), 2.71~3.54 (m, 4H)

【0021】実施例2

ジメタリルジスルフィド105.6部(0.61モル)を1750mlのメチレンクロライドに溶解し、一78 40 ℃に冷却した。この溶液に臭素を1時間かけて滴下し、さらに、一15℃で8時間撹拌した。メチレンクロライドを減圧留去した後、その残渣に400mlのエタノールとチオ尿素110.6部(1.45モル)を加え、選流下で3時間反応させた。これを冷却した後、生成した沈澱物を濾別し、少量のエタノールで数回洗浄した後に乾燥した。この沈澱物を水300部に分散させ、50%水酸化ナトリウム水溶液126.0部を滴下し、これを選流下で2時間加水分解した。冷却した後、塩酸で酸性にしてトルエンで抽出した。トルエン層を水で数回洗浄50

る。本発明の含硫ウレタン系樹脂を素材とするレンズは、必要に応じ、反射防止、高硬度付与、耐摩耗性向上、耐薬品性向上、防極性付与、あるいはファッション性付与等の改良を行うため、表面研磨、帯電防止処理、ハードコート処理、無反射コート処理、染色処理、調光処理等の物理的あるいは化学処理を施すことができる。【0020】

10

【実施例】以下、実施例により本発明を更に具体的に説明するが、本発明はこの実施例によって何等限定されるものではない。尚、実施例中に示す部は重量部を示す。 実施例1

ジメタリルジスルフィド109.5部(0.63モル) を1750mlのメチレンクロライドに溶解し、炭酸カ ルシウム2. 0部を加えて、-20℃に冷却した。この 溶液にスルフリルクロライド84.8部(0.63モ ル)を1時間かけて滴下し、さらに、-15℃で6時間 撹拌した。吸引濾過した後、メチレンクロライドを減圧 留去した。その残渣に400mlのエタノールとチオ尿 素114.7部(1.51モル)を加え、還流下で3時. 間反応させた。これを冷却した後、生成した沈澱物を濾 別し、少量のエタノールで数回洗浄した後に乾燥した。 この沈澱物を水300部に分散させ、28%アンモニア 水204. 4部を滴下し、60℃で2時間加水分解し た。冷却した後、塩酸で酸性にしてトルエンで抽出し た。トルエン層を水で数回洗浄した後、分取して、トル エンを減圧留去し、白色結晶の2,5-ビス(メルカプ トメチル) -2, 5-ジメチル-1, 4-ジチアン10 3. 1部(0. 43モル、収率68. 3%)を得た。融 点は124~126℃であった。

H S 53.34% 6.80% 53.39%

した後、分取して、トルエンを減圧留去し、白色結晶の 2,5-ビス(メルカプトメチル)-2,5-ジメチル -1,4-ジチアン95.9部(0.40モル、収率6 5.8%)を得た。融点は124~126℃であった。

【0022】実施例3

 11

得られた樹脂は、無色透明で耐衝撃性に優れ、屈折率 a=1.65、アッベ数 $v_a=32$ 、熱変形開始温度は 108 \circ であった。

【0023】比較例1

n-キシリレンジイソシアナート41.7重量部(0.2 2モル)、1,2ービス[(2ーメルカプトエチル)チオ]-3ーメルカプトプロパン38.3重量部(0.1 5モル)、ジブチルチンジラウレート0.1重量%を混合し均一とし、十分に脱泡した後、離型処理を施したガラスモールドとガスケットよりなるモールド型に注入し10た。次いで、40℃から120℃まで徐々に昇温しなが 520時間かけて加熱硬化させた。重合終了後、徐々に冷却し、重合体をモールドより取り出した。こうして得られた樹脂は、無色透明で耐衝撃性に優れ、屈折率na=1.66、アッベ数va=32、熱変形開始温度は9

12

3℃であった。 【0024】

【発明の効果】本発明の 1.4- ジチアン化合物を含むメルカプトル化合物を用いて得られる含硫ウレタン樹脂からなるレンズは、極めて耐熱性に優れた高屈折率プラスチックレンズである。

20

30

40